

APRIL/MAY 2023

**CCH31/CIC31— GENERAL  
CHEMISTRY - III**

Time : Three hours

Maximum : 75 marks

**SECTION A — (10 × 2 = 20 marks)**

Answer ALL questions.

1. Draw the structure of alizarin.  
அலிசரினின் வடிவத்தை வரைக.
2. What is meant by Lewis acids and Lewis bases?  
Give one example for each case.  
லூயிஸ் அமிலங்கள் மற்றும் லூயிஸ் காரணங்கள் என்றால் என்ன? ஒவ்வொன்றிற்கும் ஏதேனும் சான்று தருக.
3. White phosphorous is more reactive than red phosphorous. Why?  
வெள்ளை பாஸ்பரஸ், சிவப்பு பாஸ்பரஸை விட அதிக விணைபுரியும் தன்மை கொண்டது ஏன்?
4. Mention any two uses of tellurium.  
டெல்லூரியத்தின் ஏதேனும் இரண்டு பயன்களைக் குறிப்பிடுக.

5. State Huckel's rule.

ஹக்கலின் விதியைக் கூறுக.

6. Define: 'aromaticity'.

வரையறு : அரோமெட்சிட

7. Distinguish between elimination and substitution reactions.

நீக்க மற்றும் பதில்டடு விளைகளை வேறுபடுத்துக.

8. State Hofmann's rule.

ஹாஃப்மென் விதியைக் கூறுக.

9. Calculate the entropy change when 1 mole of ethanol is evaporated at 351 K. The molar heat of ethanol is 39.84 KJ mol<sup>-1</sup>.

மோல் எத்தனை 351 K -ல் ஆவியாகும் போது ஏற்படும் என்ட்ரோபி மாற்றத்தை கண்டறிக. எத்தனாவின் மேலார் வெப்பம் 39.84 KJ mol<sup>-1</sup>. ஆகும்.

10. Give any two differences between reversible and irreversible process

மீனும் மற்றும் மீளா முறைகளுக்கிடையொன்றேனும் இரண்டு வேறுபாடுகளை எழுதுக.